

KIMYO
(haftasiga 2 soatdan jami 68 soat)
9 - SINF

T/r	Bo'lim va mavzu nomi	Soat	Taqvimiy muddat	Uyga vazifa
I CHORAK				
1	Elementlar davriy sistemasi va davriy qonun	1		
2	Atomlar elektron qavatlarining tuzilishi	1		
3	Kimyoviy bog'lanishning turlari: kovalent (qutbsiz va qutbli), ionli boglanishlar	1		
4	Elektrolitik dissotsiatsiyalanish nazariyasi Elektrolitlar va noelektrolitlar	1		
5	Kislota, ishqor va tuzlarning dissotsiatsiyalanishi	1		
6	Kislota, ishqor va tuzlarning dissotsiatsiyalanish tenglamalarini tuzishga doir mashqlar bajarish	1		
7	Kuchli va kuchsiz elektrolitlar. Elektrolitlarning dissotsiatsiyalanish darajasi	1		
8	Kuchli va kuchsiz elektrolitlar. Elektrolitlarning dissotsiatsiyalanish darajasiga doir masalala yechish			
9	1-Nazorat ishi	1		
10	Ion almashinish reaksiyalari	1		
11	Ion almashinish reaksiyalari tenglamalarini tuzishga doir mashqlar bajarish	1		
12	Tuzlarning gidrolizi. Tuzlar gidroliziga ta'sir etuvchi omillar	1		
13	Tuzlar gidroliziga doir masala va mashqlar yechish	1		

14	Uglerod guruhi elementlarning umumiylarning tavsifi	1		
15	Uglerodning davriy sistemasida joylashgan o'rni, atom tuzilishi, allotropiyasi	1		
16	Uglerodning tabiatda tarqalishi va fizik xossalari. Adsorbsiya	1		
17	2-Nazorat ishi	1		
18	Mavzular kesimida amaliyatga yo'naltirilgan (kompetentlikka) va fanlararo bog'liqlikka doir masalalar (mantiqiy) yechish	1		

II CHORAK

19	Uglerodning kimyoviy xossalari	1		
20	Uglerodning eng muhim birikmalarini	1		
21	Karbonat kislota va karbonatlarning xossalari. Laboratoriya ishi №1. Karbonatlar va gidrokarbonatlarning bir-biriga aylanishi hamda xossalari bilan tanishish. Karbonat anionini bilib olish	1		
22	Eng muhim karbonatlar va ularning amaliy ahamiyatiga oid masalalar yechish	1		
23	1-Amaliy mashg'ulot. Uglerod (IV)-oksidi olish va uning xossalari bilan tanishish. Karbonat ioniga xos reaksiyalar	1		
24	3-Nazorat ishi	1		
25	Mavzular kesimida amaliyatga yo'naltirilgan va fanlararo bog'liqlikka doir masalalar yechish	1		
26	Kremniy. Kremniyning kimyoviy elementlar davriy sistemasida joylashgan o'rni, atom tuzilishi. Laboratoriya ishi №2. Tabiiy silikatlarning namunalari bilan tanishish	1		
27	Kremniyning fizik va kimyoviy xossalari, muhim birikmalarini	1		

28	Silikat sanoati. Laboratoriya ishi №3. Shishaning turlari va ularning tarkibi bilan tanishish. Elektr energiyadan sanoatda o'rinni foydalanish	1		
29	Mavzular kesimida amaliyotga yo'naltirilgan va fanlararo bog'liqlikka doir masalalar yechish	1		
30	4-Nazorat ishi	1		
31	Metallarning tabiatda tarqalishi, olinishi, ishlatalishi. Laboratoriya ishi №4. Metallar namunalarini ko'zdan kechirish	1		
32	Qotishmalar. Laboratoriya ishi №5. Qotishmalarning namunalari bilan tanishish	1		

III CHORAK

33	Metallarning fizik va kimyoviy xossalari. Laboratoriya ishi №6. Tuzlar eritmaları bilan metallarning o'zaro ta'sir	1		
34	Metallar korroziysi	1		
35	Elektroliz va uning amaliy ahamiyati. Laboratoriya ishi №7. Mis (II) xlorid va kaliy yodid eritmalarining elektrolizi	1		
36	Masalalar yechish	1		
37	Ishqoriy metallar. Ularning biologik ahamiyati va ishlatalishi	1		
38	Natriy va kaliyning xossalari va eng muhim birikmalar	1		
39	Soda ishlab chiqarish	1		
40	5-Nazorat ishi	1		
41	Kalsiy va magniy	1		
42	Kalsiy va magniyning ishlatalishi va eng muhim birikmalar	1		
43	Suvning qattiqligi va uni yumshatish usullari	1		

44	2-Amaliy mashg'ulot. "Ishqoriy metallar" va "Ishqoriy yer metallar" mavzulariga oid tajribaviy masalalar yechish	1		
45	Aluminiy. Laboratoriya ishi №9. Aluminiy va uning qotishmalarini namunalari bilan tanishish	1		
46	Aluminiy xossalari. Laboratoriya ishi №8. Aluminiyning kislota va asos eritmalari bilan o'zaro ta'siri	1		
47	Aluminiy birikmalari.Ishlatilishi. Laboratoriya ishi №10. Aluminiy gidroksidni olish,uning kislota va ishqorlar bilan o'zaro ta'sirlashuvini o'rganish. Laboratoriya ishi №11. Aluminiy tuzlari eritmalarining indikatorlarga ta'sirini o'rganish	1		
48	Masala va mashqlar yechish	1		
49	6-Nazorat ishi	1		
50	I guruh yonaki guruhcha elementlari. Atom tuzilishi.Xossalari.Mis. Laboratoriya ishi №12. Misning ikki valentli tuzlaridan mis (II)-gidroksidi olish va u bilan tajribalar o'tkazish	1		
51	Kumush va oltin. Kumush va oltinning fizik va kimyoviy xossalari. Ishlatilishi	1		
52	II guruh yonaki guruhcha elementlarining davriy jadvaldagi o'rni. Atom tuzilishi. Xossalari. Laboratoriya ishi №13. Ruxning suvda eriydigan tuzlaridan uzz gidroksidi olish va uni amfoter xossasini isbotlash	1		
IV CHORAK				
53	Xrom. Davriy jadvaldagi o'rni. Atom tuzilishi va ayrim xossalari	1		

54	Xromning II,III,VI valentli birikmalarini va xossalari. Laboratoriya ishi №14. Xromning ikki, uch va olti valentli birikmalarini	1		
55	Marganes. Davriy jadvaldagi o 'rni. Atom tuzilishi va ayrim xossalari	1		
56	Marganesning birikmalarini va ularning ishlatalishi	1		
57	Temir. Laboratoriya ishi №15. Temirning (II) va (III) gidroksidlarini olish. Laboratoriya ishi №16. Ikki va uch valentli temir tuzlarini bilib olish	1		
58	Temirning eng muhim birikmalarini, ishlatalishi. Biologik ahamiyati	1		
59	Masala va mashqlar yechish	1		
60	7-Nazorat ishi	1		
61	O'zbekistonda metallurgiya. Cho 'yan ishlab chiqarish	1		
62	Po'lat ishlab chiqarish. Laboratoriya ishi №17. Cho'yan va po'lat namunalari bilan tanishish	1		
63	3-Amaliy ish. "Metallar" mavzusi bo'yicha tajribaviy masalalar yechish	1		
64	Masala va mashqlar yechish	1		
65	Kimyoviy ishlab chiqarish istiqbollari Atmosfera va gidrosferani muhofaza qilish. Jamoa muhofaza vositalari	1		
66	Davriy qonun va davriy sistemasining ahamiyati	1		
67	8-Nazorat ishi	1		
68	Kimyoviy reaksiyalarning kimyoviy ishlab chiqarishdagi ahamiyati. O'zbekistonda kimyo fani va kimyo sanoatining rivojlanish istiqbollari	1		